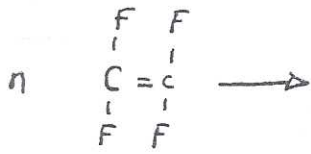


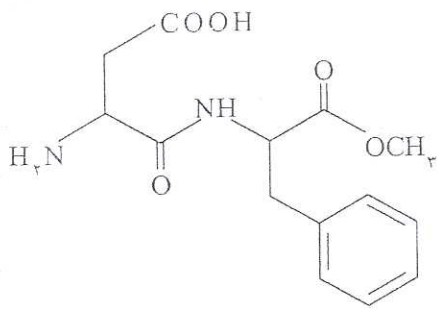
آزمون درس: شیمی	رشته: تجربی ریاضی	پایه: یازدهم	سال تحصیلی: ۹۷-۹۸
روز: پنجشنبه	تاریخ: ۱۳۹۸/۳/۹	ساعت شروع: ۹ صبح	امتحان نوبت: خرداد ۹۸
نام و نام خانوادگی:	نام پدر:	شماره کارت:	نام دبیر: هاشمیان

ردیف	سوالات	نمره
------	--------	------

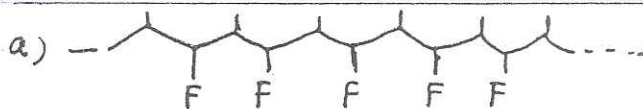
۳۴



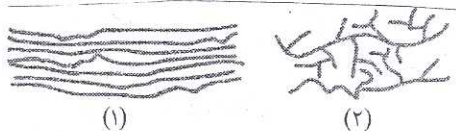
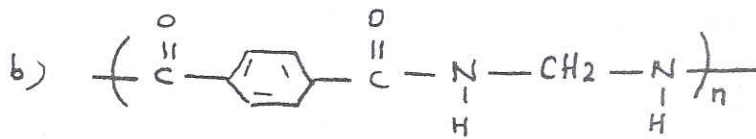
(۱۲) واکنش معادل را کامل کرده و بهترین ویژگی‌های فرامرور را بنویسید.



(۱۳) با توجه به ساختار معادل پاسخ دهید:
 a, گروه‌های عاملی آن را مشخص کنید.
 b, فرمول مولکولی بسازید.
 c, این ترکیب در آب بهتر حل می‌شود یا در چربی، چرا؟



(۱۴) ساختار منومر هر یک از پلیمرهای روبرو را مشخص کنید.



(۱۵) دو تفاوت و دو تشابه برای پلیمرهای روبرو را بنویسید.

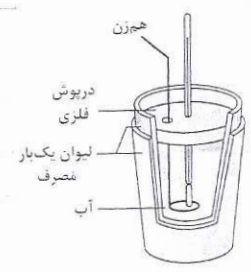
(۱۶) اصطلاحات زیر را شرح دهید:
 a, گویالار;
 b, بازدارنده;

۱۵
 موفقی باشید

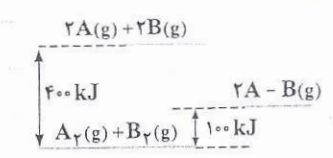
مهرآموزشگاه		مدیریت آموزش و پرورش آبادان آموزشگاه غیردولتی بهجت		
سال تحصیلی ۹۸-۹۷	پایه: یازدهم	رشته: تجربی ریاضی	موضوع: شیمی	
امتحان نوبت: خرداد ۹۸	مدت: دقیقه	ساعت شروع: ۹ صبح	تاریخ: ۱۳۹۸/۳/۹	
نام دبیر: هاشمیان	شماره کارت:	نام پدر:	نام و نام خانوادگی:	

ردیف: سوالات: ۳ نمره

۸) در گرماسنجی مقابل ۱۰۰ ml آب ۳۰° قرار دارد. اگر با حل کردن ۴ gr کلسیم کلرید خشک در آب درون گرماسنج دمای مطلق تا حدود ۳۷° بالا رود، گرمای آزاد شده در این فرایند چند kJ خواهد بود؟
 $C_{H_2O} = 4.2 \text{ J/g} \cdot ^\circ\text{C}$



۹) با توجه به نمودار مقابل، استنتاج کنید A-B چند kJ است؟



۱۰) با توجه به واکنش‌های مقابل؛ ΔH واکنش زیر چند kJ است؟

۱) $2N_2O \rightarrow O_2 + 2N_2 \quad \Delta H_1 = a \text{ kJ}$
 ۲) $N_2 + O_2 \rightarrow 2NO \quad \Delta H_2 = b \text{ kJ}$
 ۳) $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2 \quad \Delta H_3 = c \text{ kJ}$

$N_2O + NO_2 \rightarrow 3NO \quad \Delta H = ?$

۱۱) برای یک واکنش شیمیایی، رابطه روبرو برقرار است:

۱۱) برای یک واکنش شیمیایی، رابطه روبرو برقرار است:

$$\frac{-\Delta[A]}{\Delta t} = \frac{-\Delta[B]}{\Delta t} = \frac{\Delta[C]}{\Delta t}$$

a، معادله واکنش را بنویسید.
 b، رابطه سرعت متوسط A نسبت به C چگونه است؟

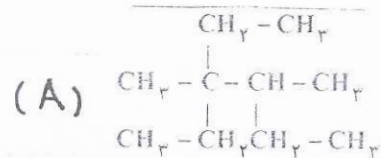
آزمون درس: شیمی	رشته: تجربی ریاضی	پایه: یازدهم	سال تحصیلی: ۹۸-۹۷
روز: پنجشنبه	تاریخ: ۱۳۹۸/۳/۹	مدت: دقیقه	امتحان نوبت: خرداد ۹۸
نام و نام خانوادگی:	نام پدر:	شماره کارت:	نام دبیر: هاشمیان

ردیف	سوال	نمره
------	------	------

۳۰

(۴) نام Iupac ترکیب A و فرمول گسترده ترکیب B را بنویسید

۱ (B) ۵- متیل - ۴- کلو - ۲- هگزن



(۵) چگونه می توان با یک آزمایش ساده، دو ماده ی زیر را از هم شناسایی کرد؟

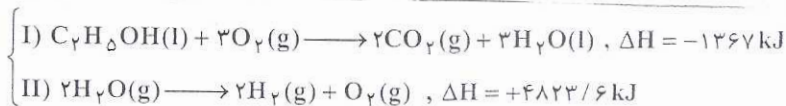
(A) ۱- بوتن (B) بوتان

(۶) قاشق مناسبی از دو فلز A و B در اختیار دارید، برای خوردن یک سوپ داغ استفاده از کدام قاشق مناسب تر است، چرا؟

۱ CA: 0.9 J/g.c

CB: 1.8 J/g.c

(۷) نمودار تغییرات انرژی واکنش های زیر را رسم کرده و مایلر و واکنش دهندگان و فراورده های آنها را با هم مقایسه کنید.



سال تحصیلی ۹۷-۹۸	پایه: یازدهم	رشته: تجربی ریاضی	آزمون درس: شیمی
امتحان نوبت: خرداد ۹۸	مدت: ۱۰۰ دقیقه	ساعت شروع: ۹ صبح	روز: پنجشنبه تاریخ: ۱۳۹۸/۳/۹
نام دبیر: هاشمیان	شماره کارت:	نام پدر:	نام و نام خانوادگی:

ردیف: سوالات در چهار ضلعی طراحی شده است (۱۰٪) ص نمره

۱) با توجه به جدول زیر پاسخ دهید.

۱۱ Na سدیم ۲۲/۹۹	۱۲ Mg منیزیم ۲۴/۳۱	۱۳ Al آلومینیم ۲۶/۹۸	۱۴ Si سیلیسیم ۲۸/۰۹	۱۵ P فسفر ۳۰/۹۷	۱۶ S گوگرد ۳۲/۰۷	۱۷ Cl کلر ۳۵/۴۵	۱۸ Ar آرگون ۳۹/۹۵
---------------------------	-----------------------------	-------------------------------	------------------------------	--------------------------	---------------------------	--------------------------	----------------------------

۱۰۵

۱) یک فلز، نافلز، شبه فلز و گاز بی اثر در جدول بالا مشخص کنید.

۲) این عناصر به کدام دوره‌ی جدول تعلق دارند؟
۳) یون پایدار هر یک از ذره‌های زیر مشخص کنید!

۱۶S:

۱۳Al:

۲) جمله متعادل را با کلیات مناسب کامل کنید و برای هر کدام از دستا فلزات مورد نظر یک واکنش بنویسید.

فلزهای دسته d، به فلزهای معروف اند در حالی که فلزهای دسته p و s به فلزهای شهرت دارند.

۳) برای تهیه ۱۴۲ گرم گاز کلر طبق معادله واکنش زیر چند گرم منگنز دی اکسید (۸۰٪ خالص) لازم است؟ (بازره درصدی واکنش را ۴۰٪ در نظر بگیرید.)



۲